**Табела 5.2.** Спецификација предмета на студијском програму струковних студија

|  |
| --- |
| Студијски програм/студијски програми : Технологије намештаја и производа од дрвета |
| Врста и ниво студија: Струковне студије |
| Назив предмета: ХЕМИЈА |
| Наставник (Име, средње слово, презиме): [Часлав М. Лачњевац](../Tabela%209.1%20-%20knjiga%20nastavnika/W%20%20Nastavnici/%D0%A7%D0%B0%D1%81%D0%BB%D0%B0%D0%B2%20%D0%9B%D0%B0%D1%87%D1%9A%D0%B5%D0%B2%D0%B0%D1%86.docx) , [Ранчић П. Милица](../Tabela%209.1%20-%20knjiga%20nastavnika/W%20Saradnici/TABELA%209.1%20%D0%A5%D0%B5%D0%BC%D0%B8%D1%98%D0%B0%20%D0%9C%D0%B8%D0%BB%D0%B8%D1%86%D0%B0%20%D0%A0%D0%B0%D0%BD%D1%87%D0%B8%D1%9B.doc) |
| Статус предмета: обавезни |
| Број ЕСПБ: 8 |
| Услов: нема |
| Циљ предмета: Пружање потребног знања из Хемије као основне дисциплине за усвајање знања из стручних предмета који се баве својствима, заштитом дрвета, хемијом и хемијском прерадом дрвета, као и дрвнопластичних масама. |
| Исход предмета: Студенти на основу стеченог знања из овог курса могу да прате наставу из других предмета који се позивају на хемију (као што су: хемија дрвета, познавање материјала, композити на бази дрвата, иверице влакнатице и дрвно-пластичне масе) |
| Садржај предмета*Теоријска настава*: Структура атома и молекула, Периодни систем елемената, хемијска веза, хемијска кинетика и равнотежа, раствори, киселине, базе и соли, оксидо-редукционе реакције, хемијски елементи: Na, K, Ca, Mg, B, Al, C, Si, N, P, S, F, Cl, Fe, Cu и њихова једињења. Увод у органску хемију и особине угљениковог атома, алкани, циклоалкани, алкени, алкадиени, алкини, ароматични угљоводоници, полициклична ароматична једињења, алкохоли, феноли, етри, карбонилна једињења, амини, карбоксилне киселине, супституисане киселине, деривати угљене киселине, полимеризација и поликондензација, протеини, липиди,угљени хидрати.*Практична настава:* Рачунске вежбе; Основне методе пречишћавања супстанци;Раствори; Брзина хемијске реакције; Основни типови неорганских једињења; Хидролиза и пуфери; Волуметријске методе анализе (киселинско-базне титрације); Оксидо-редукционе реакције, метода оксидо-редукционе титрације; Угљоводоници (алкани, алкени, ароматични); Алкохоли и феноли; Алдехиди, кетони; Карбоксилне киселине и њихови деривати; Угљени хидрати.*Други облици наставе – лабораторијске вежбе* |
| Литература:1. К. Попов-Пергал, М. Ранчић, Љ. Чучковић (2005) Практикум из Хемије са радном свеском, Београд
2. Ч. Лачњевац, М. Рајковић, М. Ранчић (2011 ), Хемија за студенте Шумарског факултета, Београд
3. С. Р. Арсенијевић (1994) Општа и неорганска хемија, Београд;
4. С. Р. Арсенијевић (1997) Органска хемија, Београд.
 |
| Број часова активне наставе | Остали часови |
| Предавања: 2 | Вежбе: 3 | Други облици наставе: | Студијски истраживачки рад:  |
| Методе извођења наставе :Орална предавања (електронске презентације), лабораторијске вежбе и консултације. |
| Оцена знања (максимални број поена 100) |
| Предиспитне обавезе | поена | Завршни испит  | поена |
| активност у току предавања | 3 | писмени испит | 30 |
| практична настава | 3 | усмени испт |  |
| колоквијум-и (4 колоквијума) | 64 |  |  |
| семинар-и |  |  |  |